

(12) NACH DEM VEREIN ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
18. März 2004 (18.03.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2004/022648 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: C08L 67/02

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/009598

(22) Internationales Anmeldedatum:
29. August 2003 (29.08.2003)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
102 41 297.9 4. September 2002 (04.09.2002) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme
von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE];
67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GEPRÄGS, Michael
[DE/DE]; Gefluderstr. 52, 01987 Schwarzheide (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGE-
SELLSCHAFT; 67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT,
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,
CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,
GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR,
KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK,
MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT,
RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR,
TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH,
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW),
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,
TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE,
DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL,
PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG,
CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen
eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der
PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: THERMOPLASTIC POLYESTER MOULDING MASSES

(54) Bezeichnung: THERMOPLASTISCHE POLYESTERFORMMASSEN

(57) Abstract: The invention relates to thermoplastic moulding masses comprising: A) 10 to 89.9 wt. % of a thermoplastic polyester with a viscosity number (VZ) of at least 145 ml/g, B) 10 to 89.99 wt. % of a thermoplastic polyester with a viscosity number (VZ) of at most 135 ml/g, C) 0.01 to 5 wt. % of at least one nucleation agent, D) 0 to 5 wt. % of at least one lubricant and E) 0 to 70 wt. % of further additives, whereby the sum of the weight percentages of components A) to E) = 100 %.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft thermoplastische Formmassen enthaltend: A) 10 bis 89,9 Gew.-% eines thermo-
plastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von mindestens 145 ml/g; B) 10 bis 89,99 Gew.-% eines thermoplastischen
Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von maximal 135 ml/g; C) 0,01 bis 5 Gew.-% mindestens eines Nukleierungsmittels; D) 0
bis 5 Gew.-% mindestens eines Schmiermittels; E) 0 bis 70 Gew.-% weiterer Zusatzstoffe, wobei die Summe der Gewichtsprozente
der Komponenten A) bis E) 100 % ergibt.

WO 2004/022648 A1

Thermoplastische Polyesterformmassen

Beschreibung

5

Die Erfindung betrifft thermoplastische Formmassen enthaltend

10

A) 10 bis 89,9 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von mindestens 145 ml/g

B) 10 bis 89,99 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von maximal 135 ml/g

15

C) 0,01 bis 5 Gew.-% mindestens eines Nukleierungsmittels

D) 0 bis 5 Gew.-% mindestens eines Schmiermittels

E) 0 bis 70 Gew.-% weiterer Zusatzstoffe, wobei die Summe der Gewichtsprozente der Komponenten A) bis E) 100 % ergibt.

20

Weiterhin betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von thermoplastischen Polyesterformmassen und die Verwendung der erfindungsgemäßen Formmassen zur Herstellung von Fasern, Folien und Formkörpern jeglicher Art sowie die hierbei erhältlichen

25

erfindungsgemäßen Formkörper, insbesondere Scheinwerferblenden.

Mischungen aus Polyestern unterschiedlicher Viskosität sind bekannt. Bei der Verarbeitung treten jedoch oft Probleme bezüglich der Stabilität auf, welche durch Zugabe unterschiedlicher Stabilisatoren meist beeinflusst wird. Bei Anwendungen als Automobil-

30

scheinwerfer werden neben einer hohen Wärmeformbeständigkeit und Dimensionsstabilität ein sehr geringes fogging Verhalten gefordert sowie eine kostengünstige Metallisierbarkeit der Formteile gewünscht.

35

Unter fogging Verhalten versteht man die Belagbildung auf der Scheinwerferlinse, die nach thermischer Belastung des Scheinwerferreflektors bzw. -Blende durch Ausgasung leichtflüchtiger fester Anteile entstehen kann.

40

Bislang bestehen die im KFZ-Bereich verwendeten Scheinwerferblenden aus bulk molded compounds (BMC), Thermoplasten wie Polycarbonat, Polyethersulfon, Polyamid, (PA6 + PA66), Hochtemperatur-Polycarbonat.

45

Nachteilig bei diesen Blenden ist

- bei BMC die hohe Ausschußquote aufgrund mangelnder Prozeßanpassungsmöglichkeit bei Duroplasten
- 5 - mangelnde Dimensionsstabilität durch Wasseraufnahme bei PA
- HT-PC und PC erfordern eine Vorbehandlung des Spritzlings vor Metallisierung
- Polyethersulfon weist höhere Dichte auf.

10 Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, Polyesterformmassen zur Verfügung zu stellen, die die o.g. Nachteile minimieren und einfach herstellbar sind.

Demgemäß wurden die eingangs definierten Formmassen gefunden. Bevorzugte Ausführungsformen sind den Unteransprüchen zu entnehmen.

Weiterhin wurde ein Verfahren zur Herstellung gefunden, welches das Fogging Verhalten weiter reduziert und das dadurch gekennzeichnet ist, daß man die Komponenten A bis C sowie gegebenenfalls D und/oder E) mischt, in Gegenwart von Wasser konfektioniert, entgast, austrägt, abkühlt und granuliert.

Als Komponente (A) enthalten die erfindungsgemäßen Formmassen 10 bis 89,9, bevorzugt 20 bis 85 und insbesondere 30 bis 80 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl von mindestens 145 ml/g, bevorzugt mind. 150 und insbesondere mind. 155 ml/g.

Allgemein werden Polyester A) auf Basis von aromatischen Dicarbonsäuren und einer aliphatischen oder aromatischen Dihydroxyverbindung verwendet.

Eine erste Gruppe bevorzugter Polyester sind Polyalkylenterephthalate, insbesondere solche mit 2 bis 10 C-Atomen im Alkoholteil.

Derartige Polyalkylenterephthalate sind an sich bekannt und in der Literatur beschrieben. Sie enthalten einen aromatischen Ring in der Hauptkette, der von der aromatischen Dicarbonsäure stammt. Der aromatische Ring kann auch substituiert sein, z.B. durch Halogen wie Chlor und Brom oder durch C₁-C₄-Alkylgruppen wie Methyl-, Ethyl-, i- bzw. n-Propyl- und n-, i- bzw. t-Butylgruppen.

3

Diese Polyalkylenterephthalate können durch Umsetzung von aromatischen Dicarbonsäuren, deren Estern oder anderen esterbildenden Derivaten mit aliphatischen Dihydroxyverbindungen in an sich bekannter Weise hergestellt werden.

5

Als bevorzugte Dicarbonsäuren sind 2,6-Naphthalindicarbonsäure, Terephthalsäure und Isophthalsäure oder deren Mischungen zu nennen. Bis zu 30 mol-%, vorzugsweise nicht mehr als 10 mol-% der aromatischen Dicarbonsäuren können durch aliphatische oder cyclo-
10 aliphatische Dicarbonsäuren wie Adipinsäure, Azelainsäure, Sebacinsäure, Dodecandisäuren und Cyclohexandicarbonsäuren ersetzt werden.

Von den aliphatischen Dihydroxyverbindungen werden Dirole mit 2
15 bis 6 Kohlenstoffatomen, insbesondere 1,2-Ethandiol, 1,3-Propan-
diol, 1,4-Butandiol, 1,6-Hexandiol, 1,4-Hexandiol, 1,4-Cyclo-
hexandiol, 1,4-Cyclohexandimethanol und Neopentylglykol oder
deren Mischungen bevorzugt.

20 Als besonders bevorzugte Polyester (A) sind Polyalkylenterephthalate, die sich von Alkandiolen mit 2 bis 6 C-Atomen ableiten, zu nennen. Von diesen werden insbesondere Polyethylenterephthalat, Polypropylenterephthalat und Polybutylenterephthalat oder deren Mischungen bevorzugt. Weiterhin bevorzugt sind PET und/oder
25 PBT, welche bis zu 1 Gew.-%, vorzugsweise bis zu 0,75 Gew.-% 1,6-Hexandiol und/oder 2-Methyl-1,5-Pentandiol als weitere Monomereinheiten enthalten.

Die Viskositätszahl der Polyester (A) wird im allgemeinen in
30 einer 0,5 gew.-%igen Lösung in einem Phenol/o-Dichlorbenzol-
gemisch (Gew.-Verh. 1:1 bei 25°C) gemäß ISO 1628 gemessen.

Bevorzugt sind Polyester, deren Carboxylendgruppengehalt größer als 15 mval/kg, insbesondere bevorzugt größer als 18 mval/kg be-
35 trägt. Derartige Polyester können beispielsweise nach dem Verfahren der DE-A 44 01 055 hergestellt werden. Der Carboxylendgruppengehalt wird üblicherweise durch Titrationsverfahren (z.B. Potentiometrie) bestimmt.

40 Weiterhin ist es vorteilhaft PET Rezyklate (auch scrap-PET genannt) gegebenenfalls in Mischung mit Polyalkylenterephthalaten wie PBT einzusetzen.

Unter Rezyklaten versteht man im allgemeinen:

45

4

- 1) sog. Post Industrial Rezyklat: hierbei handelt es sich um Produktionsabfälle bei der Polykondensation oder bei der Verarbeitung z.B. Angüsse bei der Spritzgußverarbeitung, Anfahware bei der Spritzgußverarbeitung oder Extrusion oder Randabschnitte von extrudierten Platten oder Folien.
- 2) Post Consumer Rezyklat: hierbei handelt es sich um Kunststoffartikel, die nach der Nutzung durch den Endverbraucher gesammelt und aufbereitet werden. Der mengenmäßig bei weitem dominierende Artikel sind blasgeformte PET Flaschen für Mineralwasser, Softdrinks und Säfte.

Beide Arten von Rezyklat können entweder als Mahlgut oder in Form von Granulat vorliegen. Im letzteren Fall werden die Rohrezyklate nach der Auftrennung und Reinigung in einem Extruder aufgeschmolzen und granuliert. Hierdurch wird meist das Handling, die Rieselfähigkeit und die Dosierbarkeit für weitere Verarbeitungsschritte erleichtert.

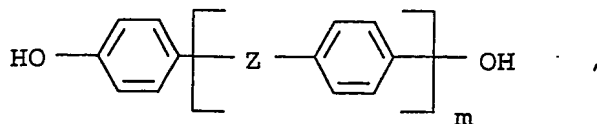
- Sowohl granulierten als auch als Mahlgut vorliegende Rezyklate können zum Einsatz kommen, wobei die maximale Kantenlänge 6 mm, vorzugsweise kleiner 5 mm betragen sollte.

Aufgrund der hydrolytischen Spaltung von Polyestern bei der Verarbeitung (durch Feuchtigkeitsspuren) empfiehlt es sich, das Rezyklat vorzutrocknen. Der Restfeuchtegehalt nach der Trocknung beträgt vorzugsweise <0,2 %, insbesondere <0,05 %.

Als weitere Gruppe sind voll aromatische Polyester zu nennen, die sich von aromatischen Dicarbonsäuren und aromatischen Dihydroxyverbindungen ableiten.

Als aromatische Dicarbonsäuren eignen sich die bereits bei den Polyalkylenterephthalaten beschriebenen Verbindungen. Bevorzugt werden Mischungen aus 5 bis 100 mol-% Isophthalsäure und 0 bis 95 mol-% Terephthalsäure, insbesondere Mischungen von etwa 80 % Terephthalsäure mit 20 % Isophthalsäure bis etwa äquivalente Mischungen dieser beiden Säuren verwendet.

Die aromatischen Dihydroxyverbindungen haben vorzugsweise die allgemeine Formel



in der Z eine Alkylen- oder Cycloalkylengruppe mit bis zu 8 C-Atomen, eine Arylengruppe mit bis zu 12 C-Atomen, eine Carbonylgruppe, eine Sulfonylgruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine chemische Bindung darstellt und in der m den Wert 0 bis 5 2 hat. Die Verbindungen können an den Phenylengruppen auch C₁-C₆-Alkyl- oder Alkoxygruppen und Fluor, Chlor oder Brom als Substituenten tragen.

Als Stammkörper dieser Verbindungen seien beispielsweise

10

Dihydroxydiphenyl,
Di-(hydroxyphenyl)alkan,
Di-(hydroxyphenyl)cycloalkan,
Di-(hydroxyphenyl)sulfid,

15

Di-(hydroxyphenyl)ether,
Di-(hydroxyphenyl)keton,
di-(hydroxyphenyl)sulfoxid,
 α,α' -Di-(hydroxyphenyl)-dialkylbenzol,
Di-(hydroxyphenyl)sulfon, Di-(hydroxybenzoyl)benzol

20

Resorcin und
Hydrochinon sowie deren kernalkylierte oder kernhalogenierte
Derivate genannt.

Von diesen werden

25

4,4'-Dihydroxydiphenyl,
2,4-Di-(4'-hydroxyphenyl)-2-methylbutan
 α,α' -Di-(4-hydroxyphenyl)-p-diisopropylbenzol,
2,2-Di-(3'-methyl-4'-hydroxyphenyl)propan und
30 2,2-Di-(3'-chlor-4'-hydroxyphenyl)propan,

sowie insbesondere

2,2-Di-(4'-hydroxyphenyl)propan

35

2,2-Di-(3',5-dichlordihydroxyphenyl)propan,
1,1-Di-(4'-hydroxyphenyl)cyclohexan,
3,4'-Dihydroxybenzophenon,
4,4'-Dihydroxydiphenylsulfon und
2,2-Di(3',5'-dimethyl-4'-hydroxyphenyl)propan

40

oder deren Mischungen bevorzugt.

Selbstverständlich kann man auch Mischungen von Polyalkylen-
terephthalaten und vollaromatischen Polyestern einsetzen. Diese

45 enthalten im allgemeinen 20 bis 98 Gew.-% des Polyalkylenterephthalates und 2 bis 80 Gew.-% des vollaromatischen Polyesters.

6

Selbstverständlich können auch Polyesterblockcopolymere wie Copolyetherester verwendet werden. Derartige Produkte sind an sich bekannt und in der Literatur, z.B. in der US-A 3 651 014, beschrieben. Auch im Handel sind entsprechende Produkte 5 erhältlich, z.B. Hytrel® (DuPont).

Als Komponente B) enthalten die erfindungsgemäßen Formmassen 10 bis 89,9, vorzugsweise 20 bis 85 und insbesondere 30 bis 80 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositäts- 10 zahl von maximal 135 ml/g, bevorzugt maximal 133 und insbesondere maximal 130 ml/g.

Aufbau und Herstellung der Komponente B) entsprechen den Ausführungen zu Komponente A), weshalb wegen weiterer Einzelheiten auf 15 diese Ausführungen verwiesen sei.

Die VZ der Polyester B wird im allgemeinen in einer 0,5 gew.-%igen Lösung in einem Phenol/o-Dichlorbenzolgemisch (Gew.-Verhalten 1:1 bei 25°C gemäß ISO 1628 gemessen. Die VZ der Kompo- 20 nente B) beträgt mindestens 90 ml/g, bevorzugt mindestens 100 ml/g und insbesondere mindestens 107 ml/g.

Insbesondere bevorzugte Verhältnisse A) zu B) betragen 70:30 bis 30:70 und ganz besonders bevorzugt 40:60 bis 60:40. 25

Die Differenz der VZ von A) zu B) beträgt vorzugsweise 10, insbesondere 25 - 35 ml/g.

Der Carboxylgruppengehalt der Komponente B) beträgt vorzugsweise 30 bis zu 30 mval/kg und insbesondere bis zu 28 mval/kg.

Besonders bevorzugte Mischungen sind PET mit PBT und PBT als Komponenten A) und B).

35 Als Komponente C) enthalten die erfindungsgemäßen Formmassen 0,01 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,05 bis 1 Gew.-% und insbesondere 0,1 bis 0,5 Gew.-% eines Nukleierungsmittels.

Als Nukleierungsmittel kommen alle bekannten Verbindungen in 40 Frage, beispielsweise Borverbindungen wie Bornitrid, Kieselsäure, Pigmente wie z.B. Heliogenblau ® (Kupferphthalocyaninpigment; eingetragene Marke der BASF Aktiengesellschaft), Russe, Magnesiumsulfat, Glimmer, Magnesiumoxid, Titandioxid-Rutil und Anatas-Modifikation.

Insbesondere wird als Nukleierungsmittel Talkum verwendet, welches ein hydratisiertes Magnesiumsilikat der Zusammensetzung $Mg_3[(OH)_2/Si_4O_{10}]$ oder $3 MgO \cdot 4 SiO_2 \cdot H_2O$ ist. Diese sogenannten Drei-Schicht-Phyllosilikate weisen einen triklinen, monoklinen oder rhombischen Kristallaufbau auf mit blättchenförmigem Erscheinungsbild. An weiteren Spurenelementen können Mn, Ti, Cr, Ni, Na und K anwesend sein, wobei die OH-Gruppe teilweise durch Fluorid ersetzt sein kann.

10 Besonders bevorzugt wird Talkum eingesetzt, dessen Teilchengrößen zu 100 % < 20 µm beträgt. Die Teilchengrößenverteilung wird üblicherweise durch Sedimentationsanalyse bestimmt und beträgt vorzugsweise:

15	< 20 µm	100 Gew.-%
	< 10 µm	99 Gew.-%
	< 5 µm	85 Gew.-%
	< 3 µm	60 Gew.-%
	< 2 µm	43 Gew.-%

20

Derartige Produkte sind im Handel als Micro-Talc I.T. extra (Fa. Norwegian Talc Minerals) erhältlich.

Als Komponente D) können die erfindungsgemäßen Formmassen 0 bis 25 5, insbesondere 0,01 bis 5, vorzugsweise 0,05 bis 1 und insbesondere 0,1 bis 0,5 Gew.-% mindestens eines Schmiermittels enthalten. Bevorzugte Schmiermittel sind Ester oder Amide gesättigter oder ungesättigter aliphatischer Carbonsäuren mit 10 bis 40, bevorzugt 16 bis 22 C-Atomen mit aliphatischen gesättigten Alkoholen oder Aminen mit 2 bis 40, vorzugsweise 2 bis 6 C-Atomen enthalten. 30

Die Carbonsäuren können 1- oder 2-wertig sein. Als Beispiele seien Pelargonsäure, Palmitinsäure, Laurinsäure, Margarinsäure, 35 Dodecandisäure, Behensäure und besonders bevorzugt Stearinsäure, Caprinsäure sowie Montansäure (Mischung von Fettsäuren mit 30 bis 40 C-Atomen) genannt.

Die aliphatischen Alkohole können 1- bis 4-wertig sein. Beispiele 40 für Alkohole sind n-Butanol, n-Octanol, Stearylalkohol, Ethylenglykol, Propylenglykol, Neopentylglykol, Pentaerythrit, wobei Ethylenglykol, Glycerin und Pentaerythrit bevorzugt sind.

Die aliphatischen Amine können 1- bis 3-wertig sein. Beispiele 45 hierfür sind Stearylamin, Ethylendiamin, Propylendiamin, Hexamethylendiamin, Di(6-Aminohexyl)amin, wobei Ethylendiamin und Hexamethylendiamin besonders bevorzugt sind. Bevorzugte Ester oder

Amide sind entsprechend Glycerindistearat, Glycerintristearat, Ethylendiamindistearat, Glycerinmonopalmitrat, Glycerintrilaurat, Glycerinmonobehenat und Pentaerythrittetra-
stearat.

- 5 Es können auch Mischungen verschiedener Ester oder Amide oder Ester mit Amiden in Kombination eingesetzt werden, wobei das Mischungsverhältnis beliebig ist.

Die erfindungsgemäßen Formmassen können bis zu 70, vorzugsweise
10 bis zu 40 und insbesondere bis zu 30 Gew.-% weiterer Zusatzstoffe E) enthalten.

Weitere Zusatzstoffe E) sind beispielsweise in Mengen bis zu 40, vorzugsweise bis zu 30 Gew.-% kautschukelastische Polymerisate
15 (oft auch als Schlagzähmodifizier, Elastomere oder Kautschuke bezeichnet).

Ganz allgemein handelt es sich dabei um Copolymerisate die bevorzugt aus mindestens zwei der folgenden Monomeren aufgebaut sind:
20 Ethylen, Propylen, Butadien, Isobuten, Isopren, Chloropren, Vinylacetat, Styrol, Acrylnitril und Acryl- bzw. Methacrylsäure-ester mit 1 bis 18 C-Atomen in der Alkoholkomponente.

Derartige Polymere werden z.B. in Houben-Weyl, Methoden der
25 organischen Chemie, Bd. 14/1 (Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart, 1961). Seiten 392 bis 406 und in der Monographie von C.B. Bucknall, "Toughened Plastics" (Applied Science Publishers, London, 1977) beschrieben.

30 Im folgenden werden einige bevorzugte Arten solcher Elastomerer vorgestellt.

Bevorzugte Arten von solchen Elastomeren sind die sog. Ethylen-Propylen (EPM) bzw. Ethylen-Propylen-Dien-(EPDM)-Kautschuke.

35

EPM-Kautschuke haben im allgemeinen praktisch keine Doppelbindungen mehr, während EPDM-Kautschuke 1 bis 20 Doppelbindungen/100 C-Atome aufweisen können.

40 Als Dien-Monomere für EPDM-Kautschuke seien beispielsweise konjugierte Diene wie Isopren und Butadien, nicht-konjugierte Diene mit 5 bis 25 C-Atomen wie Penta-1,4-dien, Hexa-1,4-dien, Hexa-1,5-dien, 2,5-Dimethylhexa-1,5-dien und Octa-1,4-dien, cyclische Diene wie Cyclopentadien, Cyclohexadiene, Cyclooctadiene und
45 Dicyclopentadien sowie Alkenylnorbornene wie 5-Ethyliden-2-norbornen, 5-Butyliden-2-norbornen, 2-Methallyl-5-norbornen, 2-Isopropenyl-5-norbornen und Tricyclodiene wie 3-Methyl-tri-

cyclo(5.2.1.0.2.6)-3,8-decadien oder deren Mischungen genannt. Bevorzugt werden Hexa-1,5-dien, 5-Ethylidennorbornen und Dicyclopentadien. Der Diengehalt der EPDM-Kautschuke beträgt vorzugsweise 0,5 bis 50, insbesondere 1 bis 8 Gew.-%, bezogen auf das

5 Gesamtgewicht des Kautschuks.

EPM- bzw. EPDM-Kautschuke können vorzugsweise auch mit reaktiven Carbonsäuren oder deren Derivaten gepfropft sein. Hier seien z.B. Acrylsäure, Methacrylsäure und deren Derivate, z.B. Glyci-

10 dyl(meth)acrylat, sowie Maleinsäureanhydrid genannt.

Eine weitere Gruppe bevorzugter Kautschuke sind Copolymere des Ethylens mit Acrylsäure und/oder Methacrylsäure und/oder den Estern dieser Säuren. Zusätzlich können die Kautschuke noch

15 Dicarbonsäuren wie Maleinsäure und Fumarsäure oder Derivate dieser Säuren, z.B. Ester und Anhydride, und/oder Epoxy-Gruppen enthaltende Monomere enthalten. Diese Dicarbonsäurederivate bzw. Epoxygruppen enthaltende Monomere werden vorzugsweise durch

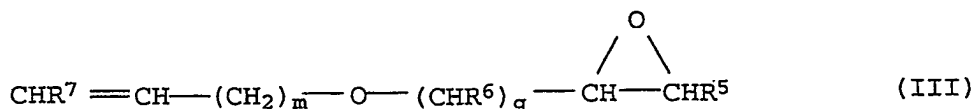
20 Zugabe von Dicarbonsäure- bzw. Epoxygruppen enthaltenden Monomeren der allgemeinen Formeln I oder II oder III oder IV zum Monomeregemisch in den Kautschuk eingebaut



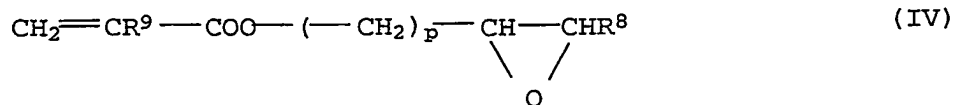
25



30



35



40

wobei R^1 bis R^9 Wasserstoff oder Alkylgruppen mit 1 bis 6 C-Atomen darstellen und m eine ganze Zahl von 0 bis 20, g eine ganze Zahl von 0 bis 10 und p eine ganze Zahl von 0 bis 5 ist.

45

10

Vorzugsweise bedeuten die Reste R^1 bis R^9 Wasserstoff, wobei m für 0 oder 1 und g für 1 steht. Die entsprechenden Verbindungen sind Maleinsäure, Fumarsäure, Maleinsäureanhydrid, Allylglycidylether und Vinylglycidylether.

5

Bevorzugte Verbindungen der Formeln I, II und IV sind Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid und Epoxygruppen-enthaltende Ester der Acrylsäure und/oder Methacrylsäure, wie Glycidylacrylat, Glycidylmethacrylat und die Ester mit tertiären Alkoholen, wie t-Bu-

10 tylacrylat. Letztere weisen zwar keine freien Carboxylgruppen auf, kommen in ihrem Verhalten aber den freien Säuren nahe und werden deshalb als Monomere mit latenten Carboxylgruppen bezeichnet.

15 Vorteilhaft bestehen die Copolymeren aus 50 bis 98 Gew.-% Ethylen, 0,1 bis 20 Gew.-% Epoxygruppen enthaltenden Monomeren und/oder Methacrylsäure und/oder Säureanhydridgruppen enthaltenden Monomeren sowie der restlichen Menge an (Meth)acrylsäureestern.

20 Besonders bevorzugt sind Copolymerisate aus

50 bis 98, insbesondere 55 bis 95 Gew.-% Ethylen,

25 0,1 bis 40, insbesondere 0,3 bis 20 Gew.-% Glycidylacrylat und/oder Glycidylmethacrylat, (Meth)acrylsäure und/oder Maleinsäureanhydrid, und

1 bis 45, insbesondere 10 bis 40 Gew.-% n-Butylacrylat und/oder 2-Ethylhexylacrylat.

30

Weitere bevorzugte Ester der Acryl- und/oder Methacrylsäure sind die Methyl-, Ethyl-, Propyl- und i- bzw. t-Butylester.

35 Daneben können auch Vinylester und Vinylether als Comonomere eingesetzt werden.

Die vorstehend beschriebenen Ethylencopolymeren können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden, vorzugsweise durch statistische Copolymerisation unter hohem Druck und erhöhter 40 Temperatur. Entsprechende Verfahren sind allgemein bekannt.

Bevorzugte Elastomere sind auch Emulsionspolymerisate, deren Herstellung z.B. bei Blackley in der Monographie "Emulsion Polymerization" beschrieben wird. Die verwendbaren Emulgatoren 45 und Katalystoren sind an sich bekannt.

11

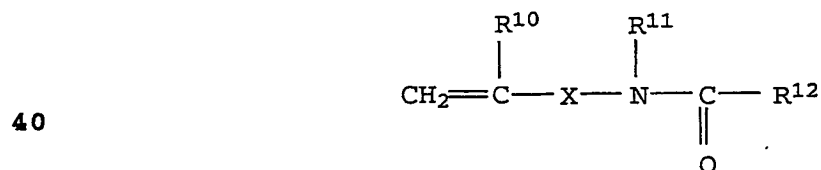
Grundsätzlich können homogen aufgebaute Elastomere oder aber solche mit einem Schalenaufbau eingesetzt werden. Der schalenartige Aufbau wird durch die Zugabereihenfolge der einzelnen Monomeren bestimmt; auch die Morphologie der Polymeren wird von 5 dieser Zugabereihenfolge beeinflusst.

Nur stellvertretend seien hier als Monomere für die Herstellung des Kautschukteils der Elastomeren Acrylate wie z.B. n-Butylacrylat und 2-Ethylhexylacrylat, entsprechende Methacrylate, Butadien 10 und Isopren sowie deren Mischungen genannt. Diese Monomeren können mit weiteren Monomeren wie z.B. Styrol, Acrylnitril, Vinylthern und weiteren Acrylaten oder Methacrylaten wie Methylmethacrylat, Methylacrylat, Ethylacrylat und Propylacrylat copolymerisiert werden.

15 Die Weich- oder Kautschukphase (mit einer Glasübergangstemperatur von unter 0°C) der Elastomeren kann den Kern, die äußere Hülle oder eine mittlere Schale (bei Elastomeren mit mehr als zweischaligem Aufbau) darstellen; bei mehrschaligen Elastomeren können 20 auch mehrere Schalen aus einer Kautschukphase bestehen.

Sind neben der Kautschukphase noch eine oder mehrere Hartkomponenten (mit Glasübergangstemperaturen von mehr als 20°C) am Aufbau des Elastomeren beteiligt, so werden diese im allgemeinen durch 25 Polymerisation von Styrol, Acrylnitril, Methacrylnitril, α -Methylstyrol, p-Methylstyrol, Acrylsäureestern und Methacrylsäureestern wie Methylacrylat, Ethylacrylat und Methylmethacrylat als Hauptmonomeren hergestellt. Daneben können auch hier geringere Anteile an weiteren Comonomeren eingesetzt werden.

30 In einigen Fällen hat es sich als vorteilhaft herausgestellt, Emulsionspolymerisate einzusetzen, die an der Oberfläche reaktive Gruppen aufweisen. Derartige Gruppen sind z.B. Epoxy-, Carboxyl-, latente Carboxyl-, Amino- oder Amidgruppen sowie funktionelle 35 Gruppen, die durch Mitverwendung von Monomeren der allgemeinen Formel



eingeführt werden können,

wobei die Substituenten folgende Bedeutung haben können:

45 R^{10} Wasserstoff oder eine C_1 - bis C_4 -Alkylgruppe,

12

R¹¹ Wasserstoff, eine C₁- bis C₈-Alkylgruppe oder eine Arylgruppe, insbesondere Phenyl,

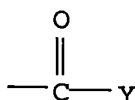
5 R¹² Wasserstoff, eine C₁- bis C₁₀-Alkyl-, eine C₆- bis C₁₂-Arylgruppe oder -OR¹³

R¹³ eine C₁- bis C₈-Alkyl- oder C₆- bis C₁₂-Arylgruppe, die gegebenenfalls mit O- oder N-haltigen Gruppen substituiert sein können,

10

X eine chemische Bindung, eine C₁- bis C₁₀-Alkylen- oder C₆-C₁₂-Arylengruppe oder

15



Y O-Z oder NH-Z und

Z eine C₁- bis C₁₀-Alkylen- oder C₆- bis C₁₂-Arylengruppe.

20

Auch die in der EP-A 208 187 beschriebenen Pfropfmonomere sind zur Einführung reaktiver Gruppen an der Oberfläche geeignet.

Als weitere Beispiele seien noch Acrylamid, Methacrylamid und
25 substituierte Ester der Acrylsäure oder Methacrylsäure wie (N-t-Butylamino)-ethylmethacrylat, (N,N-Dimethylamino)ethylacrylat, (N,N-Dimethylamino)-methylacrylat und (N,N-Diethylamino)ethylacrylat genannt.

30 Weiterhin können die Teilchen der Kautschukphase auch vernetzt sein. Als Vernetzer wirkende Monomere sind beispielsweise Buta-1,3-dien, Divinylbenzol, Diallylphthalat und Dihydrodicyclopentadienylacrylat sowie die in der EP-A 50 265 beschriebenen Verbindungen.

35

Ferner können auch sogenannten pfropfvernetzende Monomere (graft-linking monomers) verwendet werden, d.h. Monomere mit zwei oder mehr polymerisierbaren Doppelbindungen, die bei der Polymerisation mit unterschiedlichen Geschwindigkeiten reagieren. Vorzugswei-
40 se werden solche Verbindungen verwendet, in denen mindestens eine reaktive Gruppe mit etwa gleicher Geschwindigkeit wie die übrigen Monomeren polymerisiert, während die andere reaktive Gruppe (oder reaktive Gruppen) z.B. deutlich langsamer polymerisiert (polymerisieren). Die unterschiedlichen Polymerisationsgeschwin-

45 digkeiten bringen einen bestimmten Anteil an ungesättigten Doppelbindungen im Kautschuk mit sich. Wird anschließend auf einen solchen Kautschuk eine weitere Phase aufgepfropft, so reagieren

13

die im Kautschuk vorhandenen Doppelbindungen zumindest teilweise mit den Pfropfmonomeren unter Ausbildung von chemischen Bindungen, d.h. die aufgepfropfte Phase ist zumindest teilweise über chemische Bindungen mit der Pfropfgrundlage verknüpft.

5

Beispiele für solche pfropfvernetzende Monomere sind Allylgruppen enthaltende Monomere, insbesondere Allylester von ethylenisch ungesättigten Carbonsäuren wie Allylacrylat, Allylmethacrylat, Diallylmaleat, Diallylfumarat, Diallylitaconat oder die entspre-

10 chenden Monoallylverbindungen dieser Dicarbonsäuren. Daneben gibt es eine Vielzahl weiterer geeigneter pfropfvernetzender Monomere; für nähere Einzelheiten sei hier beispielsweise auf die US-PS 4 148 846 verwiesen.

15 Im allgemeinen beträgt der Anteil dieser vernetzenden Monomeren an dem schlagzäh modifizierenden Polymer bis zu 5 Gew.-%, vorzugsweise nicht mehr als 3 Gew.-%, bezogen auf das schlagzäh modifizierende Polymere.

20 Anstelle von Pfropfpolymerisaten mit einem mehrschaligen Aufbau können auch homogene, d.h. einschalige Elastomere aus Buta-1,3-dien, Isopren und n-Butylacrylat oder deren Copolymeren eingesetzt werden. Auch diese Produkte können durch Mitverwendung von vernetzenden Monomeren oder Monomeren mit reaktiven Gruppen

25 hergestellt werden.

Beispiele für bevorzugte Emulsionspolymerisate sind n-Butylacrylat/(Meth)acrylsäure-Copolymere, n-Butylacrylat/Glycidylacrylat- oder n-Butylacrylat/Glycidylmethacrylat-Copolymere, Pfropfpolymerisate mit einem inneren Kern aus n-Butylacrylat oder auf Buta-

30 dienbasis und einer äußeren Hülle aus den vorstehend genannten Copolymeren und Copolymere von Ethylen mit Comonomeren, die reaktive Gruppen liefern.

35 Die beschriebenen Elastomere können auch nach anderen üblichen Verfahren, z.B. durch Suspensionspolymerisation, hergestellt werden.

Siliconkautschuke, wie in der DE-A 37 25 576, der EP-A 235 690, 40 der DE-A 38 00 603 und der EP-A 319 290 beschrieben, sind ebenfalls bevorzugt.

Selbstverständlich können auch Mischungen der vorstehend aufgeführten Kautschuktypen eingesetzt werden.

45

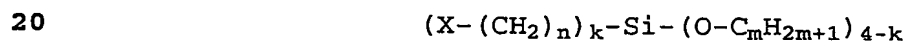
14

Als faser- oder teilchenförmige Füllstoffe (Komponente E)) seien Kohlenstofffasern, Glasfasern, Glaskugeln, amorphe Kieselsäure, Asbest, Calciumsilicat, Calciummetasilicat, Magnesiumcarbonat, Kaolin, Kreide, gepulverter Quarz, Glimmer, Bariumsulfat und
 5 Feldspat genannt, die in Mengen bis zu 50 Gew.-%, insbesondere 1 bis 50 %, vorzugsweise 5 bis 40 und insbesondere 15 bis 35 Gew.-% eingesetzt werden.

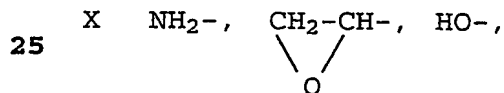
Als bevorzugte faserförmige Füllstoffe seien Kohlenstofffasern,
 10 Aramid-Fasern und Kaliumtitanat-Fasern genannt, wobei Glasfasern als E-Glas besonders bevorzugt sind. Diese können als Rovings oder Schnittglas in den handelsüblichen Formen eingesetzt werden.

Die faserförmigen Füllstoffe können zur besseren Verträglichkeit
 15 mit dem Thermoplasten mit einer Silanverbindung oberflächlich vorbehandelt sein.

Geeignete Silanverbindungen sind solche der allgemeinen Formel



in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:



n eine ganze Zahl von 2 bis 10, bevorzugt 3 bis 4

m eine ganze Zahl von 1 bis 5, bevorzugt 1 bis 2

30 k eine ganze Zahl von 1 bis 3, bevorzugt 1

Bevorzugte Silanverbindungen sind Aminopropyltrimethoxysilan, Aminobutyltrimethoxysilan, Aminopropyltriethoxysilan, Aminobutyltriethoxysilan sowie die entsprechenden Silane, welche als
 35 Substituent X eine Glycidylgruppe enthalten.

Die Silanverbindungen werden im allgemeinen in Mengen von 0,05 bis 5, vorzugsweise 0,5 bis 1,5 und insbesondere 0,8 bis 1 Gew.-% (bezogen auf C) zur Oberflächenbeschichtung eingesetzt.

40

Geeignet sind auch nadelförmige mineralische Füllstoffe.

Unter nadelförmigen mineralischen Füllstoffen wird im Sinne der Erfindung ein mineralischer Füllstoff mit stark ausgeprägtem
 45 nadelförmigen Charakter verstanden. Als Beispiel sei nadelförmiger Wollastonit genannt. Vorzugsweise weist das Mineral ein L/D- (Länge Durchmesser)-Verhältnis von 8 : 1 bis 35 : 1, bevor-

15

zugt von 8 : 1 bis 11 : 1 auf. Der mineralische Füllstoff kann gegebenenfalls mit den vorstehend genannten Silanverbindungen vorbehandelt sein; die Vorbehandlung ist jedoch nicht unbedingt erforderlich.

5

Als weitere Füllstoffe seien Kaolin, calciniertes Kaolin, Wollastonit, Talkum und Kreide genannt.

Es können anorganische Pigmente, wie Ultramarinblau, Eisenoxid, 10 Titandioxid, Zinksulfid und Ruß, weiterhin organische Pigmente, wie Phthalocyanine, Chinacridone, Perylene sowie Farbstoffe, wie Nigrosin und Anthrachinone als Farbmittel zugesetzt werden sowie beliebige Flammschutzmittel, welche dem Fachmann geläufig sind.

15 Als Beispiele für Weichmacher seien Phthalsäuredioctylester, Phthalsäuredibenzylester, Phthalsäurebutylbenzylester, Kohlenwasserstofföle, N-(n-Butyl)benzolsulfonamid genannt.

Die erfindungsgemäßen thermoplastischen Formmassen können nach an 20 sich bekannten Verfahren hergestellt werden, in dem man die Ausgangskomponenten in üblichen Mischvorrichtungen wie Schneckenextrudern, Brabender-Mühlen oder Banbury-Mühlen mischt und anschließend extrudiert. Nach der Extrusion kann das Extrudat abgekühlt und zerkleinert werden. Es können auch einzelne Kompo- 25 nenten vorgemischt werden und dann die restlichen Ausgangsstoffe einzeln und/oder ebenfalls gemischt hinzugegeben werden. In einer bevorzugten Ausführungsform können insbesondere die Komponenten A) und B) vorab als Granulat gemischt werden.

30 Ein insbesondere bevorzugtes Herstellverfahren verringert zusätzlich die Fogging-Neigung und ist dadurch gekennzeichnet, daß man die Komponenten A) bis C) sowie gegebenenfalls D) und/oder E) mischt, in Gegenwart von Wasser konfektioniert, entgast austrägt, abkühlt und granuliert. Bevorzugt erfolgt die Zugabe von Wasser 35 in Mengen von 0,1 bis 2, vorzugsweise von 0,1 bis 1,5 Gew.-%, bezogen auf 100 Gew.-% der Komponenten A) und B).

Insbesondere bevorzugt erfolgt die Zugabe von Wasser zur bereits homogenisierten Schmelze der übrigen Komponenten. Die Mischtempe- 40 raturen liegen in der Regel bei 230 bis 290°C.

Nach einer bevorzugten Arbeitsweise können die Komponenten C) bis E) mit einem Polyesterpräpolymeren A) oder B) gemischt, konfektioniert und granuliert werden. Das erhaltene Granulat wird in 45 fester Phase anschließend unter Inertgas kontinuierlich oder diskontinuierlich bei einer Temperatur unterhalb des Schmelzpunktes

16

der Komponente A) bzw. B) bis zur gewünschten Viskosität kondensiert.

Die erfindungsgemäßen thermoplastischen Formmassen zeichnen sich durch gute Dimensionsstabilität und hohe Wärmeformbeständigkeit sowie geringes Fogging-Verhalten aus. Daher eignen diese sich insbesondere für Anwendungen im KFZ-Bereich, wobei als besonders bevorzugte Anwendung Scheinwerferblenden genannt seien.

10 Beispiele

Komponente A: Polybutylenterephthalat (PBT) mit einer Viskositätszahl (VZ) von 157 ml/g und einem Carboxylendgruppengehalt von 33 mval/kg (VZ gemessen in 0,5 gew.-%iger Lösung aus Phenol/o-Dichlorbenzol, 1:1-Mischung bei 25°C gemäß ISO 1628).

Komponente B: Polybutylenterephthalat (PBT) mit einer Viskositätszahl von 130 ml/g und einem Carboxylendgruppengehalt von 25 mval/kg (VZ gemessen in 0,5 gew.-%iger Lösung aus Phenol/o-Dichlorbenzol, 1:1-Mischung bei 25°C gemäß ISO 1628).

Komponente C: Talkum

Komponente D1: Glycerindistearat (Loxiol® VPG 1206 der Firma Cognis GmbH)

Komponente D2: Triglycerid mit Fettsäuren (Loxiol® EP 218 der Firma Cognis GmbH)

Komponente E1: Batch aus 20 Gew.-% Ruß (mittlere Teilchengröße $d_{50} < 20 \mu\text{m}$) und 80 Gew.-% PBT mit VZ 130 ml/g

Komponente E2: Batch aus 40 Gew.-% Ruß und 60 Gew.-% Polyethylen

35 Herstellung der Formmassen

Die Komponente A) bis E) wurden in den in der Tabelle angegebenen Mengenverhältnissen auf einem Extruder bei 260°C gemischt, homogenisiert, granuliert und getrocknet. Komponenten A und B wurden bei RT als Granulat vorgemischt.

Es wurden folgende Messungen durchgeführt

Die Schlagzähigkeit wurde bei 23°C gemäß ISO 179/1eU gemessen. Der E-Modul wurde gemäß ISO 527-2 gemessen.

17

Die Wärmeformbeständigkeit wurde gemäß ISO 75A und ISO 75 B bestimmt und die Vicat Erweichungstemperatur gemäß ISO 306.

Die Belagbildung (fogging) wurde wie folgt bestimmt:

5

Die Apparatur bestand aus einem Metallkasten (I = 100 mm; b = 72 mm; h = 120 mm) in deren Boden sich links und rechts je eine H1 (24V, 60W)-Birne befindet. Diese waren angeschlossen an ein 0 bis 30V einstellbares, 10A-Netzgerät.

10

Über den Lampen befand sich eine 2 mm-dicke Metallplatte. Im Probenraum war ein Temperaturfühler angebracht, mit dem die Hitze im Innenraum kontrolliert wurde. Der Metallkasten wurde abgedeckt von einer ca. 4 mm-dicken Glasplatte.

15

Das Granulat (10 g) oder Musterplatte (30x60x2 mm bei 260°C Masstemperatur und 60°C Werkzeugtemperatur hergestellt) wurden in der Apparatur auf 200°C erhitzt und 1 h bei 200°C gehalten. Die Glasabdeckung der Apparatur wurde zu Beginn des Versuchs und am Ende

20 nach Abkühlung gewogen. Die Differenz der Massen entsprach dem Fogging-Belag.

Die Zusammensetzungen der Formmassen und die Ergebnisse der Messungen sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

25

30

35

40

45

Tabelle 1

Zusammensetzung in Gew.-%	1V	2V	3	3V	4	5	4V
Komponente A	50	70	50	50	69,5	49,1	99,65
Komponente B	49,7	29,8	49,6	49,8	30	49,2	-
Komponente C	-	-	0,2	-	-	-	-
Komponente D1	-	0,2	0,2	0,2	0,2	0,2	0,35
Komponente D2	0,3	-	-	-	-	-	-
Komponente E1	-	-	-	-	-	1,5	-
Komponente E2	-	-	-	-	0,75	-	-
ISO 75 A [°C]	52,2	51,4	57,4	51,9	52,5	51,9	52,3
ISO 75 B [°C]	126,9	117,9	157,8	118,4	140	139,9	130,8
Vicat B [°C]	173,4	172,6	186,6	169,1	180,6	177,2	171,2
Belagbildung [ppm]	65	100	58	64	50	20	400

V=zum Vergleich

Herstellung der Formmassen mit Wasser

Die Komponenten A) bis E) wurden in den in der Tabelle 2 angegebenen Mengenverhältnissen wie bereits vorstehend beschrieben konfektioniert. Beispiel I wurde ohne Wasserzugabe und die Beispiele II, III, IV mit 0,5 %, 1 % und 1,5 % Wasser (bezogen auf die Gesamteinsatzmenge 100 Gew.-% der Komponenten A) und B)) durchgeführt. Die Zugabe erfolgte mittels einer Pumpe in die Schmelze der Komponenten A) bis E).

Die Belagstärke wurde am Granulat 1. visuell und 2. nachfolgender Methode bestimmt:

- 15 Die Apparatur bestand aus einem Metallkasten (I = 100 mm; b = 72 mm; h = 120 mm) in deren Boden sich links und rechts je eine H1 (24V, 60W)-Birne befindet. Diese waren angeschlossen an ein 0 bis 30V einstellbares, 10A-Netzgerät.
- 20 Über den Lampen befand sich eine 2 mm-dicke Metallplatte. Im Probenraum war ein Temperaturfühler angebracht, mit dem die Hitze im Innenraum kontrolliert wurde. Der Metallkasten wurde abgedeckt von einer ca. 4 mm-dicken Glasplatte.
- 25 Das Granulat (10 g) oder Musterplatte (30x60x2 mm bei 260°C Masse-temperatur und 60°C Werkzeugtemperatur hergestellt) wurden in der Apparatur auf 200°C erhitzt und 1 h bei 200°C gehalten. Die Glasabdeckung der Apparatur wurde zu Beginn des Versuchs und am Ende nach Abkühlung gewogen. Die Differenz der Massen entsprach dem
- 30 Fogging-Belag.

Die Zusammensetzungen der Formmassen und die Ergebnisse der Messungen sind der Tabelle 2 zu entnehmen.

35

40

45

Tabelle 2

Zusammensetzung in [Gew.-%]	I	II	III	IV
Komponente A	49,6	49,6	49,6	49,6
Komponente B	50	50	50	50
Komponente C	0,1	0,1	0,1	0,1
Komponente D	0,3	0,3	0,3	0,3
Belagstärke [mg]	17	13	10	12
visuell	starker Belag	mittel	wenig	mittel
Wasserdosierung % H ₂ O (bez. auf 100 Gew.-% der Komponenten A + B)	0	0,5	1,0	1,5

Patentansprüche

1. Thermoplastische Formmassen enthaltend
 - 5 A) 10 bis 89,9 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von mindestens 145 ml/g
 - B) 10 bis 89,99 Gew.-% eines thermoplastischen Polyesters mit einer Viskositätszahl (VZ) von maximal 135 ml/g
 - 10 C) 0,01 bis 5 Gew.-% mindestens eines Nukleierungsmittels
 - D) 0 bis 5 Gew.-% mindestens eines Schmiermittels
 - 15 E) 0 bis 70 Gew.-% weiterer Zusatzstoffe, wobei die Summe der Gewichtsprozent der Komponenten A) bis E) 100 % ergibt.
- 20 2. Thermoplastische Formmassen nach Anspruch 1
 - 10 bis 89,9 Gew.-% A)
 - 10 bis 89,9 Gew.-% B)
 - 0,01 bis 5 Gew.-% C)
 - 25 0,01 bis 5 Gew.-% D)
3. Thermoplastische Formmassen nach den Ansprüchen 1 oder 2, in denen die Komponente B) eine VZ von mindestens 90 ml/g aufweist.
- 30 4. Thermoplastische Formmassen nach den Ansprüchen 1 bis 3, in denen die Komponente C) aus Talkum aufgebaut ist.
5. Thermoplastische Formmassen nach den Ansprüchen 1 bis 4, in denen die Komponente A) eine Carboxylendgruppenzahl von größer 15 mval/kg aufweist.
- 35 6. Thermoplastische Formmassen nach den Ansprüchen 1 bis 5, in denen die Komponente B) eine COOH-Endgruppenzahl von kleiner 30 mval/kg aufweist.
- 40 7. Verfahren zur Herstellung von thermoplastischen Formmassen gemäß den Ansprüchen 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß man die Komponenten A) bis C) sowie gegebenenfalls D) und/oder E) mischt, in Gegenwart von Wasser konfektioniert, entgast, austrägt, abkühlt und granuliert.
- 45

mischt, in Gegenwart von Wasser konfektioniert, entgast, austrägt, abkühlt und granuliert.

8. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß man
5 0,1 bis 2 Gew.-% Wasser einsetzt, bezogen auf 100 Gew.-% der Komponenten A) und B).
9. Verwendung der Formmassen gemäß den Ansprüchen 1 bis 6 zur
10 Herstellung von Formkörpern, Folien oder Fasern.
10. Formteile jeglicher Art, erhältlich aus den thermoplastischen Formmassen gemäß den Ansprüchen 1 bis 6 oder erhältlich gemäß den Verfahrensbedingungen gemäß den Ansprüchen 7 und 8.
- 15 11. Scheinwerferblende, erhältlich aus den thermoplastischen Formmassen gemäß den Ansprüchen 1 bis 6.

20

25

30

35

40

45

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int'l Application No
PCT 03/09598

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C08L67/02

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C08L F21V

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 2002/075686 A1 (KOSUGI SATOSHI ET AL) 20 June 2002 (2002-06-20) claims 1-8; table 1	1-11
A	US 5 251 064 A (TENNANT R ALEXANDER ET AL) 5 October 1993 (1993-10-05) claims 1-14	1-11

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

16 January 2004

Date of mailing of the international search report

26/01/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Decocker, L

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/JP03/09598

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 2002075686 A1	20-06-2002	JP 2002179895 A	26-06-2002
US 5251064 A	05-10-1993	AT 194870 T	15-08-2000
		DE 69231275 D1	24-08-2000
		DE 69231275 T2	30-11-2000
		EP 0574543 A1	22-12-1993
		JP 6508698 T	29-09-1994
		JP 2002063807 A	28-02-2002
		JP 2003229009 A	15-08-2003
		NO 933055 A	26-08-1993
		WO 9215902 A1	17-09-1992

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Ir.  Aktenzeichen

PCT/03/09598

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C08L67/02

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 C08L F21V

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US 2002/075686 A1 (KOSUGI SATOSHI ET AL) 20. Juni 2002 (2002-06-20) Ansprüche 1-8; Tabelle 1 -----	1-11
A	US 5 251 064 A (TENNANT R ALEXANDER ET AL) 5. Oktober 1993 (1993-10-05) Ansprüche 1-14 -----	1-11



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"g" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

16. Januar 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

26/01/2004

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Decocker, L

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/JP03/09598

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 2002075686	A1	20-06-2002	JP	2002179895 A	26-06-2002
US 5251064	A	05-10-1993	AT	194870 T	15-08-2000
			DE	69231275 D1	24-08-2000
			DE	69231275 T2	30-11-2000
			EP	0574543 A1	22-12-1993
			JP	6508698 T	29-09-1994
			JP	2002063807 A	28-02-2002
			JP	2003229009 A	15-08-2003
			NO	933055 A	26-08-1993
			WO	9215902 A1	17-09-1992